## BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



REC'D 1 1 OCT 2004
WIPO PCT

# Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

103 38 933.4

**Anmeldetag:** 

21. August 2003

Anmelder/Inhaber:

Merck Patent GmbH, 64293 Darmstadt/DE

Bezeichnung:

Fluoralkylborat-Farbstoffe (FAP)

IPC:

C 09 B 69/06

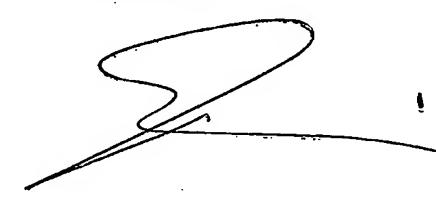
Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 12. Februar 2004

Deutsches Patent- und Markenamt

Der Präsident

Im Auftrag



A 9161 06/00 EDV-L PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

**Merck Patent Gesellschaft** mit beschränkter Haftung 64271 Darmstadt

FAP-Farbstoffe

. f

5

10

25

30

#### **FAP-Farbstoffe**

Die vorliegende Erfindung betrifft kationische Farbstoffe mit neuen Anionen, die zum Färben von Kunststoffen und Kunststofffasern, zur Herstellung von Flexodruckfarben, Kugelschreiberpasten, Stempelfarben und zum Färben von Leder und Papier verwendet werden.

Eine Vielzahl von Farbstoffen sind heute bekannt. Man unterscheidet nach der Herkunft zwischen natürlichen und synthetischen Farbstoffen. Bekannte synthetische Farbstoffe sind z.B. Anilinblau, Fuchsin oder Methylorange. Die Bezeichnung der Farbstoffe erfolgt (a) durch den wissenschaftlichen Namen nach rein chemischen Gesichtspunkten aufgrund der Chromophoren-Konfiguration (z.B.: Azo-, Azin-, Anthrachinon-, Acridin-, Cyanin-, Oxazin-, Polymethin-, Thiazin-, Triarylmethan-Farbstoffe; (b) nach dem Verhalten zur Faser und der anzuwendenden Färbetechnik; basische oder kationische

15 Farbstoffe, Beizen-, Direkt-, Dispersions-, Entwicklungs-, Küpen-, Metallkomplex-, Reakiv-, Säure- oder Schwefel-Farbstoffe; (c) nach dem Colour Index mit seinem Ziffernsystem (C. I...) oder dem Wort/Ziffernsystem (Acid Red..); (d) durch im allgemeinen als Warenzeichen geschützte Namen (Handels-Farbstoff-Bezeichnung); z.B.: Sirius-, Anthrasol-, Erio-, Indanthren-,

20 Remazol-, Basilen-, Levafix-, Cibacron-, Drimaren- oder Procion-Farbstoffe.

Die meisten synthetischen Farbstoffe sind aromatische bzw. heterocyclische und entweder ionische (z.B. alle wasserlöslichen Farbstoffe) oder nichtionische Verbindungen (z.B. Dispersions-Farbstoffe). Bei ionischen Farbstoffen unterscheidet man zwischen anionischen und kationischen Farbstoffen.

Kationische Farbstoffe bestehen aus organischen Kationen mit positiven Ladungen die über konjugierte Ketten delokalisiert sind und einem meist anorganischen Anion. Es sind zumeist Farbstoffe, deren Aminogruppen, die auch substituiert sein können, mit in die Resonanz einbezogen sind. Bekannte kationische Farbstoffe sind z.B. Rhodamin, Safranin oder

Bekannte kationische Farbstoffe sind z.B. Rhodamin, Safranin oder Viktoriablau, die üblicherweise Chlorid-Ionen oder Tosylate als Gegenion

10

besitzen. Diese Ver bindungen sind elektrochemisch nicht sehr stabil. Im Stand der Technik findet man Bemühungen, neue Anionen einzuführen, die Farbstoffe elektrochemisch stabiler machen. Die eingesetzten Anionen wie BF<sub>4</sub> oder PF<sub>6</sub> weisen jedoch andere Nachteile auf. Farbstoffe mit BF<sub>4</sub>-Anionen sind thermisch weniger stabil und besitzen eine schlechte Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln. Farbstoffe mit PF<sub>6</sub>-Anionen weisen weder gute thermische noch gute Hydrolyse Stabilität auf.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Farbstoffe zur Verfügung zu stellen, die elektrochemisch stabil, thermisch stabil und Hydrolyse stabil sind, sowie eine gute Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln aufweisen.

Gelöst wurde die Aufgabe durch kationische Farbstoffe der allgemeinen Formel:

CAT FAP (I)

wobei FAP der allgemeinen Formel

[P( $C_nF_{2n+1-m}H_m)_yF_{6-y}$ ] (II)

entspricht mit

n:

1-20,

m.

0, 1, 2 oder 3 und

y:

1, 2, 3 oder 4 und

20 CAT<sup>+</sup> ein Kation ist, aus der Gruppe der Xanthen-, Azin-, Oxazin-, Thiazin-, Methin-, Cyanin-, Styryl-, Acridin-, Iso-Chinolin-, Diazen-, Diazonium-, Tetrazolium-, Pyrylium-, Thiopyrylium-, Di- und Triarylmethan-Farbstoffe.

Besonders bevorzugte Verbindungen aus der Gruppe der Azine sind die

25

Phenazine

FAP und

30 Chinoxaline

FAP.

Aus der Gruppe der Phenazine sind wiederum Safranine, Induline und Nigrosine bevorzugt, wie z.B.:

5

10

FAP

15

H<sub>2</sub>N 
$$\stackrel{R'}{\downarrow}$$
 NH<sub>2</sub>

20

25

 $^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_2\text{F}_5)_{3}, ^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_4\text{F}_9)_{3}, ^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_3\text{F}_7)_{3}, ^{\text{T}}\text{PF}_4(\text{C}_2\text{F}_5)_{2}$ 

30

FAP z.B.:

10

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

Besonders bevorzugte Verbindungen aus der Gruppe der Azine sind die

FAP

15 Phenazine

und

Chinoxaline

FAP.

20

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

FAPZR

30

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

15

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

20

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

Besonders bevorzugte Verbindungen aus der Gruppe der Xanthene

25

$$R^{2}$$
 $R^{3}$ 
 $R^{4}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 

30

mit

R = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, Heteryl, OH, OAlkyl, OC(O)Alkyl, NH<sub>2</sub>, NH-Alkyl, NH-Aryl, NH-Heteryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, Cl, Br

R1 = H und/oder Alkyl, Aryl, Alkyl-Aryl, OH, OAlkyl, OC(O)Alkyl, Cl, Br, I

R<sup>2</sup> = H und/oder Alkyl, Aryl, OH, ÖAlkyl, OC(O)Alkyl, OC(O)Aryl, CN, NO<sub>2</sub>, Cl, Br, I

R<sup>3</sup> = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, OH, OAlkyl, Cl, Br, I

 $R^4$  = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, Heteryl, Alkyl—Aryl,  $CH_2C(O)H$ , C(O)OH, C(O)OAlkyl, C(O)OCyclo—Alkyl, C(O)OAryl, C(O)OHeteryl, Aryl—C(O)OAlkyl, Aryl— $CH_2C(O)OAlkyl$ , CI, CI,

Nebenstehende R, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

10 Aus der Gruppe der Xanthene besonders bevorzugt sind

FAP

mit

20

30

R = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, Alkyl-C(O)OH

R' = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, Aryl—C(0)OR, NH<sub>2</sub>, NH—Alkyl, NH—Aryl, NH—Heteryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>

R" = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Aryl, Heteryl, Alkyl-C(O)OR, Aryl-C(O)OR, CN, Fluorinated Alkyl, Fluorinated Alkyl-C(O)OR

Nebenstehende R, R, R könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

#### 25 wie z.B.:

FAP z.B.:

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

Besonders bevorzugt sind auch die Cyaninfarbstoffe

10

15

wobei

n = 0, 1, 2, 3, 4, 5

R und R<sup>2</sup> = substituierte und/oder unsubstituierte Alkyl und/oder Alkenyl, Cycloalkyl, Cycloalkenyl, Aryl, Heteryl, Heterocyclen;

20

25

und.

R1 = H und/oder Alkyl, Fluoralkyl, Chloralkyl, Alkenyl, Cycloalkyl,

Cycloalkenyl, Aryl, Heteryl, O-Alkyl, O-Aryl, S-Alkyl, S-Aryl, NH-Alkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, C(O)H, C(O)Alkyl, C(O)Aryl, CN, N=N-Aryl, P(Aryl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Aryl, Halogen

R, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> könnten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

Die Ringe stehen für Pyridin, Chinolin-, Thiazol-, Pyrrol-, Imidazol- oder
Oxazol-Systeme, vor allem wenn diese kondensiert sind. Der Ringschluss kann nicht nur zwischen Stickstoff und dem nebenstehenden Kohlenstoff bestehen, sondern auch zwischen Stickstoff und den in der Kette folgenden

Kohlenstoff-Atomen oder den R<sup>1</sup>-Resten, wenn diese Kohlenstoff enthalten, oder zwischen Kohlenstoff-Atomen mit Bildung von aromatischen Systemen.

Aus der Gruppe der Cyaninfarbstoffe sind besonders bevorzugt:

5.

 ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

10

15

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

20

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

30

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

10  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 $^{-}PF_{3}(C_{2}F_{5})_{3}$ ,  $^{-}PF_{3}(C_{4}F_{9})_{3}$ ,  $^{-}PF_{3}(C_{3}F_{7})_{3}$ ,  $^{-}PF_{4}(C_{2}F_{5})_{2}$ 

 $^{-}PF_{3}(C_{2}F_{5})_{3}, ^{-}PF_{3}(C_{4}F_{9})_{3}, ^{-}PF_{3}(C_{3}F_{7})_{3}, ^{-}PF_{4}(C_{2}F_{5})_{2}$ 

<sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

15

20

10

15

20

25

 ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

 ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3, {}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3, {}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3, {}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

10

FAP z.B.:

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3, {}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3, {}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3, {}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

15

TAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

30

5  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 $^{-}PF_{3}(C_{2}F_{5})_{3}, ^{-}PF_{3}(C_{4}F_{9})_{3}, ^{-}PF_{3}(C_{3}F_{7})_{3}, ^{-}PF_{4}(C_{2}F_{5})_{2}$ 

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_{3}, ^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_{3}, ^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_{3}, ^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_{2}$ 

 $^{\text{PF}_3(C_2F_5)_3}$ ,  $^{\text{PF}_3(C_4F_9)_3}$ ,  $^{\text{PF}_3(C_3F_7)_3}$ ,  $^{\text{PF}_4(C_2F_5)_2}$ 

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

5

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

15

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

30

 $^{\text{-}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

15

20

5  ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

I Al Z.L

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 ${}^{\sim}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\sim}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\sim}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\sim}PF_4(C_2F_5)_2$ 

<sup>\*</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, <sup>\*</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, <sup>\*</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, <sup>\*</sup>PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

 $^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_2\mathsf{F}_5)_3, ^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_4\mathsf{F}_9)_3, ^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_3\mathsf{F}_7)_3, ^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_4(\mathsf{C}_2\mathsf{F}_5)_2$ 

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

15

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

Besondere Bedeutung haben die Ausgangsstoffe für die Herstellung der Carbocyanin Farbstoffe z.B.:

1,2,3,3-Tetramethylindolium-Fluoralkylphosphat

20

z.B.:

25

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

1-Propyl-2,3,3-trimethylindolium-Fluoralkylphosphat

30

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

## 1,2,3,3-Tetramethyl-4,5-benzindolium-Fluoralkylphosphat

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

2-Methyl-3-propylbenzothiazolium-Fluoralkylphosphat

S CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

FAP 7.B.

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

15
Besonders bevorzugt sind Styryl-Farbstoffe

$$\begin{array}{cccc}
R & R \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & | \\
 & |$$

wobei A<sup>+</sup> ein positiv geladener heterocyclisch Rest ist und B ist ein aliphatischer oder cyclischer Rest, mit jeweils einer oder mehreren Doppelbindungen, wie z.B.:

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

FAP z.B.:

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

15

FAP z.B.:

 ${}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3, {}^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

20

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

25

FAP 7 B.:

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

30

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

<sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

Besonders bevorzugt sind Azofarbstoffe

$$R'-N=N-R''_{FAP}'$$

wobei R' und R'' aromatische Kerne sind und im Fall von kationischen

5 Azofarbstoffen, einer von beidem positiv geladen ist.

Enthält das Farbstoffmolekül 2 Azogruppen, so entsteht ein Bisazofarbstoff, bei 3 Azogruppen ein Triazofarbstoff usw.

- Der aromatische Kern besteht dabei nicht nur aus Benzolderivaten, sondern auch aus Naphthalin-, Anthracen- sowie heterocyclischen Derivaten. Die Vielzahl der Azofarbstoffe sind auf die Einführung von OR, C(O)OH, NH(Alkyl), N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Aryl, NHSO<sub>2</sub>Alkyl, NHSO<sub>2</sub>Aryl, N(Alkyl)SO<sub>2</sub>Aryl, NO<sub>2</sub>, Alkyl-, Aryl- und Heterocyclicgruppen, Halogenen und anderen Substituenten in die Arylazokerne zurückzuführen.
- Die Darstellung der meisten Azofarbstoffe erfolgt durch Umsetzung einer Diazoniumverbindung mit Anilin, Phenol, Anisol und deren Derivaten.

Aus der Gruppe der Azofarbstoffe sind besonders bevorzugt:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

5

 $^{\text{P}}F_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{P}}F_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

15  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

R, R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> mittels Einfach- oder Doppelbindung verbunden sein können,

wie z.B.:

20

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25

FAP z.B.:

FAP z.B.:

5  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

FAP z.B.:

 $^{\text{P}}F_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{P}}F_4(C_2F_5)_2$ 

15

Besonders bevorzugt sind Tetrazolium-Salze

20

$$R^1$$
 $N$ 
 $R$ 
 $N$ 
 $R$ 

mit

R = Aryl und/oder Heteroaryl

25

30

R<sup>1</sup> = H oder Alkyl, Cycloaikyl, Aryl, Heteryl, Alkyl—Aryl, Alkenyl, Cycloaikenyl, OH, SH, OAlkyl, SAlkyl, SS—Heteryl, SO<sub>2</sub>Aikyl, SO<sub>2</sub>Aryl, C(O)OH, C(O)OAlk, C(O)OAryl, C(O)Aryl, C(O)Alkyl, C(O)Heteryl, C(O)NHAlkyl, C(O)NHAryl, C(O)N(Alkyl,Aryl), C(O)N(Alkyl)<sub>2</sub>, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHAryl, N=NOH, N=NOAlkyl, N=N—Aryl, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Aryl, NHSO<sub>2</sub>Alkyl, NHSO<sub>2</sub>Aryl, P(Ph)<sub>3</sub>, CN, F, Cl, Br

Nebenstehende R, R<sup>1</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

wie z.B.:

N=N Aryl

N=N Heteroaryl
N Aryl

\*FAP und

FAP

insbesondere

10

5

15

 $^{\circ}PF_{3}(C_{2}F_{5})_{3}, ^{\circ}PF_{3}(C_{4}F_{9})_{3}, ^{\circ}PF_{3}(C_{3}F_{7})_{3}, ^{\circ}PF_{4}(C_{2}F_{5})_{2}$ 

20

FAP z.B.:

 $^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_2\mathsf{F}_5)_3$ ,  $^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_4\mathsf{F}_9)_3$ ,  $^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_3(\mathsf{C}_3\mathsf{F}_7)_3$ ,  $^{\mathsf{T}}\mathsf{PF}_4(\mathsf{C}_2\mathsf{F}_5)_2$ 

25

FAP z.B.:

<sup>5</sup>  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

\*FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

15

10

## Besonders bevorzugt sind Pyrilium-Salze

25

$$R^1$$
 $R^1$ 
 $R$ 
 $R$ 
 $R$ 

mit

10

20

- R = H und/oder Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Heteryl, OH, OAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, C(O)OH, C(O)OAlk, Cl, Br
- R<sup>1</sup> = H und/oder Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Alkyl—Aryl, Heteryl, Alkenyl, OH, OAlkyl, C(O)OAlk, C(O)OAryl, OC(O)Alkyl, OC(O)Aryl, C(O)H, C(O)NH<sub>2</sub>,C(O)NHAlkyl, C(O)NHAryl, C(O)Aryl, C(O)Alkyl, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)CF<sub>3</sub>, NHC(O)Aryl, NHC(O)OAlkyl, NO<sub>2</sub>, Cl, Br

Nebenstehende R, R<sup>1</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

wie die Benzopyryliumsalze

$$R^3$$
 $R^1$ 
 $R^2$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^7$ 
 $R^2$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 

mit

- R = H und Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Heteryl, OH, OAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, C(O)OH, C(O)OAlk, Cl, Br
  - R<sup>1</sup> = H und/oder Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Heteryl, OH, OAlkyl, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Aryl, NHC(O)OAlkyl,Cl, Br
  - R<sup>2</sup> = H oder Alkyl, CH<sub>2</sub>Cl, Aryl, Alkyl—Aryl, Heteryl, Cycloalkyl, Fluoralkyl, Alkenyl, Cycloalkenyl, Alkinyl, OH, OAlkyl, SAlkyl,C(O)OAlk, C(O)OAryl, C(O)H, C(O)Aryl, C(O)Alkyl, C(O)Alkenyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHAryl, Cl, Br
  - R<sup>3</sup> = H oder Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Alkenyl, OH, OAlkyl, C(O)Alkyl, C(O)Alkenyl, CN, C(O)Aryl, OC(O)Alkyl, OC(O)Aryl, NHC(O)Alkyl, NHC(O)CF<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, F, Cl, Br, I
  - R<sup>4</sup> = H oder Alkyl, Cycloalkyl, Cycloalkenyl, Alkenyl, Aryl, OH, OAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHAryl, OC(O)Alkyl, OC(O)Aryl, CN, NO<sub>2</sub>, Cl, Br, I
  - R<sup>5</sup> = H oder Alkyl, Cycloaikyl, Aryl, Alkyl—Aryl, NHC(O)Alkyl, NHC(O)CF<sub>3</sub>, OH, OAlkyl, CN, NO<sub>2</sub>, Cl, Br,
- 25
  Nebenstehende R, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

oder die Thiopyriliumsalze

mit

R = H und/oder Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Alkyl—Aryl, Alkenyl, Alkinyl, Heteryl, OH, OAlkyl, SAlkyl, SeAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, NHAryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, N(Alkyl,Aryl), N(Aryl)<sub>2</sub>, C(O)Alkyl, C(O)Aryl, C(O)OH, C(O)OAlk, C(O)NH<sub>2</sub>, C(O)NHAlkyl, C(O)N(Alkyl)<sub>2</sub>, CN, Cl, Br, I

R<sup>1</sup> = H und/oder Aikyl, Cycloalkyl, Aryl, Aikyl. Aryl, Heteryl, Alkenyl, OH, OAlkyl, SAlkyl, C(O)OH, C(O)OAlk, C(O)OAryl, OC(O)Alkyl, OC(O)Aryl, C(O)NH<sub>2</sub>,C(O)NHAlkyl, C(O)Aryl, C(O)Alkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, NHAryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, CN, Cl, Br, I

Nebenstehende R, R<sup>1</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

oder die Benzothiopyryliumsalze

$$R^{3}$$
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{4}$ 
 $R^{5}$ 
 $R^{5}$ 

mit

15

20

R = H und Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Alkenyl, OAlkyl, SAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, NHHeteryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, C(O)OAlk, Cl, Br, I

R<sup>1</sup> = H und/oder Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, OH, OAlkyl, SAlkyl, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, Cl, Br

R<sup>2</sup> = H oder Alkyl, CH<sub>2</sub>Cl, Aryl, Alkyl—Aryl, Alkenyl, Heteryl, Cycloalkyl, Cycloalkenyl, OH, OAlkyl, SAlkyl, C(O)OH, C(O)OAlk, C(O)OAryl, OC(O)Alkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHAryl, CN, F, Cl, Br

R<sup>3</sup> = H oder Alkyl, Cycloalkyl, OH, OAlkyl, CN, NO<sub>2</sub>, F, Cl, Br, I

R<sup>4</sup> = H oder Alkyl, Cycloalkyl, OAlkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, CN, F, Cl, Br, I

R<sup>5</sup> = H oder Alkyl, Cycloalkyl, OH, OAlkyl, CN, F, Cl, Br,

Nebenstehende R, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> könten miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

30 insbesondere

$$R^{3}$$
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $Aryl$ 
 $R^{5}$ 

wobei R¹-R⁵ die oben angegebenen Bedeutungen haben

10

15

wie z.B.:

z.B.:  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

z.B.:  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25

z.B.:  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

15

5

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_{3}, ^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_{3}, ^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_{3}, ^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_{2}$ 

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

#### Besonders bevorzugt sind Thiazin-Farbstoffe

HN

R = Alkyl und/oder H, O-Alkyl, NO<sub>2</sub>

R' = Alkyi und/oder H, Alkyi-OH, Alkyi-Cl, Alkyi-Br, Alkyi-C(O)OH, C(O)Alkyi, C(O)OH, C(O)OAlkyi

10

5

mit FAP als Gegenion

wie z.B.:

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_2\text{F}_5)_3$ ,  $^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_4\text{F}_9)_3$ ,  $^{\text{T}}\text{PF}_3(\text{C}_3\text{F}_7)_3$ ,  $^{\text{T}}\text{PF}_4(\text{C}_2\text{F}_5)_2$ 

20

FAP z.B.:

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

25

"FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

5  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

<sup>10</sup>  $^{-}$ PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>,  $^{-}$ PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>,  $^{-}$ PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>,  $^{-}$ PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

<sup>15</sup> PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

20  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

30 PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>
Besonders bevorzugt sind Oxazin-Farbstoffe

R = Alkyl und/oder H, Alkenyl, OH, OAlkyl, C(O)OH, C(O)OAlkyl, C(O)NH<sub>2</sub>, C(O)NHAlkyl, C(O)N(Alkyl)<sub>2</sub>, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>

 $R' = Alkyl und/oder H, Alkyl^C(O)NH<sub>2</sub>, Alkyl^C(O)NHAlkyl, Alkyl^C(O)N(Alkyl)<sub>2</sub>, Alkyl^C(O)OH, Alkyl^C(O)OHeteryl$ 

10

R" = Alkyl und/oder H, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHAryl, NH – Heteryl, SAryl, S(O)<sub>2</sub>Aryl, SC(O)Alkyl, SC(N)NH<sub>2</sub>, Alkyl – C(O)NH<sub>2</sub>, Alkyl – C(O)NHAlkyl, Alkyl – C(O)N(Alkyl)<sub>2</sub>, Alkyl – C(O)OH, Alkyl – C(O)OHeteryl

mit TFAP als Gegenion

wie z.B.:

15

FAP z.B.:

20

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>



25

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

15

20

5 °PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, °PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, °PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, °PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

25  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

30 FAP z.B.:

### Besonders bevorzugt sind auch Triarylmethanfarbstoffe

10

5

R = H und/oder Alkyl, Fluorinated Alkyl, C(O)OH, Cl, F

R' = H und/oder Alkyl, Alkenyl, Alkynil, Aryl, Alkyl—OH, C(O)Alkyl

R" = H und/oder Alkyl, Aryl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, NHAryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, N(Alkyl)Aryl, OH, OAlkyl, Fluorinated Alkyl, C (O)OH, C(O)OAlkyl, SO<sub>2</sub>Alkyl, CN, NO<sub>2</sub>, F, Cl, Br, I

R''' = H und/oder Alkyl, Aryl, Heteryl, Fluorinated Alkyl, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, NHAryl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, N(Alkyl)Aryl, OR, C(O)OR, C(O)O-Heteryl, C(O)NHAlkyl, SO<sub>2</sub>R, SO<sub>2</sub>OR, N(CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, CN, NO<sub>2</sub>, F, Cl, Br, I, N<sub>3</sub>, NCS

15

mit TFAP als Gegenion

wie z B.

20

25

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

20

25

30

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

CH<sub>3</sub>, N, CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>, N, CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>, N, CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>, N, CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>

CH<sub>3</sub>

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

10

5

15

 $^{\text{P}}F_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{P}}F_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{P}}F_4(C_2F_5)_2$ 

20

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

Aus der Gruppe der Triarylmethane sind besonders bevorzugt die Verbindungen

FAP

30 -

wie z.B.:

FAP z.B.:

5

 $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{-}}\text{PF}_4(C_2F_5)_2$ 

FAP z.B.:

10

<sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, <sup>-</sup>PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

Besonders bevorzugt sind auch Diarylmethanfarbstoffe

15

CH<sub>2</sub>

20

R = H und/oder Alkyl, Fluorinated Alkyl, C(O)OH

R' = H und/oder Alkyl, Aryl, Alkyl-OH, Alkyl-Aryl

R" = H und/oder Alkyl, Aryl, NRR, OH, Fluorinated Alkyl, C (O)OH, CN, F, Cl, Br, I

X = H oder Alkyl, Alkenyl, Heteryl, Fluorinated Alkyl, SAlkyl, OH, OAlkyl, CN, F, Cl, Br

25

mit TFAP als Gegenion

wie z.B.:

5  $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

 ${}^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  ${}^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

# Besonders bevorzugt sind Acridin Farbstoffe

$$R'''$$
 $R'''$ 
 $RRN$ 
 $R'''$ 
 $RRN$ 
 $R'''$ 
 $R'''$ 

mit

 $R = H \text{ und/oder Alkyl, Alkyl-Aryl, C(O)CH<sub>2</sub>Cl, C(O)Alkyl; R,R = N-Aryl$ 

R' = H oder Alkyl, Alkenyl, Alkynil, Aryl, Heteryl. Alkyl—Aryl, Alkyl C(O)OH, Alkyl—C(O)NHAryl

R" = H und/oder Alkyl, Aryl, Alkyl-Aryl, NHC (O)Alkyl, NHC(O)Aryl

R" = H oder Alkyl, Aryl, Alkyl-Aryl, Heteryl, SAlkyl, CN

ກ

### Chinolin Farbstoffe

mit

R = Alkyl, Alkenyl, Aryl, Alkyl-Aryl, CH2C(O)OH, CH2 C(O)Alkyl

R' = H oder Alkyl, Alkenyl, Alkynil, Aryl, Heteryl. Alkyl-Aryl

R" = H und/oder Alkyl, Alkeny, Aryl, Alkyl—Aryl, OH, OAlkyl, SAlkyl, NH2, NHAlkyl, NHAryl, C(O)OH, C(O)OAlkyl, Halogen

R" = H oder Alkyl, Aryl, Heteryl, OAlkyl, OH, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Alkenyl, CN, NO<sub>2</sub>, N<sub>3</sub>

R"" = H oder Alkyl, OAlkyl, CN, NO2

Neben stehende R. R', R'', R''', könnte miteinander mittels Einfach- oder Doppelbindungen verbunden sein.

## and Iso-Chinolin Farbstoffe

$$R'''$$
 $R''$ 
 $R''$ 

mit.

R = Alkyl, Alkenyl, CH<sub>2</sub> C(O)CH<sub>3</sub>

R' = H oder Alkyl, Alkenyl, Alkynil, Aryl, Heteryl. Alkyl-Aryl

R" = H und/oder Alkyl, Alkeny, OAlkyl, NHAlkyl

R" = H oder Alkyl, Aryl, Heteryl, OAlkyl, OH, NH<sub>2</sub>, NHAlkyl, N(Alkyl)<sub>2</sub>, NHC(O)Alkyl, NHC(O)Alkenyl, CN, NO<sub>2</sub>, N<sub>3</sub>

R"" = H oder Alkyl, OAlkyl, CN, NO2

R und/oder R" in der Positon 3 und 4 konnen einen Cycl bilden

wie z.B.

10

FAP z.B.:

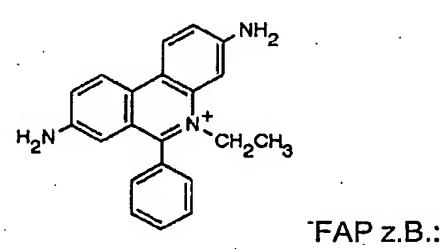
PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

15

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

20



25

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

FAP z.B.:

 $^{\text{T}}PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $^{\text{T}}PF_4(C_2F_5)_2$ 

$$H_2C=CH-C-NH$$
 $CH_2CH_3$ 

FAP z.B.:

"PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, "PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, "PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, "PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

15

5

$$H_{2}C = C - C - NH$$

$$CH_{2}CH_{3}$$

$$CH_{2}CH_{3}$$

20

FAP z.B.:

 $PF_3(C_2F_5)_3$ ,  $PF_3(C_4F_9)_3$ ,  $PF_3(C_3F_7)_3$ ,  $PF_4(C_2F_5)_2$ 

PF<sub>3</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>4</sub>F<sub>9</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>3</sub>(C<sub>3</sub>F<sub>7</sub>)<sub>3</sub>, PF<sub>4</sub>(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>2</sub>

30

25

Besonders bevorzugt sind kationische Farbstoffe aus der Gruppe der Azin-, Xanthen-, Cyanin-, Styryl-, Azo-, Diazonium-, Tetrazolium-, Pyrilium-, Thiazin-,

15

20

25

30

Oxazin-, Triarylmethan-, Diarylmethan-, Acridin-, Chinolin- und Iso-Chinolin-Farbstoffe bei denen die Reste R folgende Bedeutung haben:

- geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit
   1-20 C-Atomen, bevorzugt mit 1-12 C-Atomen,
- geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit
   2-20 C-Atomen und einer oder mehreren Doppelbindungen
- geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl mit
   2-20 C-Atomen und einer oder mehreren Dreifachbindungen
- gesättigtes, teilweise oder vollständig ungesättigtes Cycloalkyl mit 3-7 C-Atomen, insbesondere Phenyl, das mit Perfluoralkylgruppen substituiert sein kann,

wobei mehrere R jeweils gleich oder verschieden sein können, wobei die R paarweise durch Einfach- oder Doppelbindung miteinander verbunden sein können,

und wobei ein oder zwei nicht benachbarte und nicht zum Heteroatom  $\alpha$ -ständige Kohlenstoffatome des R durch Atome und/oder Atomgruppierungen ausgewählt aus der Gruppe -O-, -C(O)-, -S-, -S(O)-, -SO<sub>2</sub>-, -SO<sub>2</sub>O-, -N=, -N=N-, -NH-, -NR'-, -PR'- und -P(O)R'- mit R' = nicht fluoriertes, teilweise oder perfluoriertes C<sub>1</sub>- bis C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>- bis C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, unsubstituiertes oder substituiertes Phenyl, inklusive -C<sub>6</sub>F<sub>5</sub>, oder unsubstituierter oder substituierter Heterocyclus, ersetzt sein können.

Überraschend wurde gefunden, dass die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe besonders stabil sind. Ihre elektrochemische, thermische und Hydrolysestabilität ist deutlich höher, als die herkömmlicher kationischer Farbstoffe mit Cl<sup>-</sup>, Tosylat- oder PF<sub>6</sub>-Anionen.

Außerdem wurde eine verbesserte Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln festgestellt. Herkömmliche Farbstoffe wie Safranin O oder Nilblau sind in z.B. in Benzol unlöslich. Die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe mit FAP-Anion wie Safranin-FAP oder Nilblau-FAP sind dagegen in Benzol löslich.

Herkömmliches Nilblau ist in Dimethylcarbonat unlöslich, das erfindungsgemäße Nilblau-FAP ist dagegen sehr gut löslich.

Es wurde gefunden, dass die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe in Systemen auf Lösungsmittelbasis anwendbar sind.

5

10

15

Aufgrund der verbesserten Stabilität der erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe eignen sich diese für eine Vielzahl von Anwendungen. Gegenstand der Erfindung ist damit auch die Verwendung der erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe, gegebenenfalls zusammen mit Hilfsstoffen, zum Färben von Kunststoffen, Kunststofffasern, Holz, Metallen, Textilien, Pelzen, keramischen Materialien, Gläsern, Folien, im Agrarbereich z.B. bei der Saatguteinfärbung, zur Herstellung von Flexodruckfarben, als Kugelschreiberpasten, als Stempelfarbe und zum Färben von Leder und Papier, in kosmetischen Formulierungen, in der Farbindustrie, in der Biochemie, der Biologie, der Medizin, der Analytik und der Elektronik, in der Mikroskopie und Histochemie z.B. zum Anfärben von Geweben und Bakterien, als Warnfarbe bei giftigen Stoffen z.B. in Treibstoffen oder Reinigungsmitteln, als Sensibilisatoren in der optischen und Elektrophotographie z.B. Cyanin-Farbstoffe, als Lebensmittelfarbstoff, in Tierpflegeprodukten, in Chromatographiematerialien, in Lacken und Beschichtungen, Farben, Druckfarben, im Sicherheitsdruck, kosmetischen

20

25

Formulierungen, Kontaktlinsen, in Pharmazeutika und als pharmazeutischer Wirkstoff sowie für die Herstellung von Farbpräparationen wie beispielsweise Pearlets, Pasten und Anteigungen sowie von Trockenpräparaten, wie z.B. Pellets, Granulaten, Chips usw., die vorzugsweise in Druckfarben und Lacken verwendet werden. Bei Einsatz der kationischen Farbstoffe in Lacken und Farben sind alle dem Fachmann bekannten Anwendungsbereiche möglich, wie z.B. Pulverlacke, Automobillacke, Druckfarben für den Tief-, Offset-, Sieboder Flexodruck sowie für Lacke in Innen- und Außenanwendungen.

30

Spezielle Anwendungsfelder sind zudem in Datenerfassungssystemen, die Reprographie, in Mikrofarbfiltern, in der Photogalvanik, der Lasertechnik und der Photoindustrie. Für die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe gibt

10

15

20

es außerdem Anwendungsfelder wie CD-R, DVD-R, BluRayDisc, Computer to Plate (CTP), Laser Filter, Laser Marking und Photopolymerisation.

Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe auch in vorteilhafter Weise mit allen bekannten Pigmenten und anorganischen Farbmitteln gemischt werden.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist zudem ein Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe. Hierbei werden Verbindungen der allgemeinen Formel

CAT<sup>+</sup>A<sup>-</sup> (III)

wobei CAT<sup>+</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und A<sup>-</sup> die Bedeutung Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>, J<sup>-</sup>, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>, PF<sub>6</sub><sup>-</sup>, ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>, Sulfat, Tosylat, Hydrosulfat, Triflat, Trifluoracetat, Acetat oder Oxalat hat

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel

E<sup>+</sup>FAP<sup>-</sup> (IV)

umgesetzt werden, wobei FAP die oben angegebene Bedeutung hat und E die Bedeutung H, Metall, Alkali- oder Erdalkalimetall hat. Die Umsetzung erfolgt vorzugsweise in wässrigen Lösungen bei Raumtemperatur. E kann aber auch die Bedeutung NR<sub>4</sub>, PR<sub>4</sub>, Imidazolium, Guanidinium, Uronium, Thiouronium, Pyridinium, Pyrrolidinium oder andere heterocyclische Kationen haben, wobei dann die Umsetzung vorzugsweise in organischen Lösungsmitteln erfolgt, in denen ein Salz schwerer löslich ist, wie z.B.: Methylenchlorid.

Die erfindungsgemäßen kationischen Farbstoffe können mit geeigneten, dem Fachmann bekannten Zusatzstoffen der jeweiligen Anwendung zugeführt werden. Zum Färben von Geweben, Gewirken und Gestricken werden Farbstoffe in Suspensionen mit Zusätzen wie Färbereihilfsmitteln (Farbstofflösungs-, -dispergier-, -fixier- und –reduktionsmittel, Netzmittel, Färbebeschleuniger usw.), Salzen, Alkalien oder Säuren verwendet.

Die nachfolgenden Beispiele sollen die Erfindung näher erläutern, ohne sie jedoch zu beschränken.

5

JU

15

20

25

20

25

30

## Beispiele

### Beispiel 1:

5 Herstellung eines Azinfarbstoffes aus Janusgrün

$$C_{2}H_{5}$$
 $C_{2}H_{5}$ 
 $C_{2}H_{5}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}H_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}H_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}H_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}H_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}H_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{4}$ 
 $C_{1}$ 
 $C_{2}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{4}$ 
 $C_{3}$ 
 $C_{4}$ 
 $C_{4}$ 
 $C_{5}$ 
 $C_{5$ 

Janusgrün.

15 
$$C_2H_5$$
 N N N CH<sub>3</sub> + KCI  $(C_2F_5)_3PF_3$ 

0,347 g (0,679 mmol) des Farbstoffes Janusgrün werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,380 g (0,7853 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>], in 3 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Das Reaktionsgemisch wird noch 5 min weitergerührt. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet. 0,481 g Janusgrün mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 77 %.

Das Material wird mittels <sup>1</sup>H- und <sup>19</sup>F-NMR und <sup>31</sup>P Spektren analysiert.

<sup>19</sup>F NMR (Referenz:  $CCl_3F$ ; Solvent:  $CD_3CN$ ): -43.54 d,m (PF), -79.63 m (CF<sub>3</sub>), -81.32 m (2CF<sub>3</sub>), -86.98 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.02 dm (CF<sub>2</sub>) -115.62 dm (2CF<sub>2</sub>); <sup>1</sup> $J_{P,F}$  = 889 Hz, <sup>1</sup> $J_{P,F}$  = 902 Hz, <sup>2</sup> $J_{P,F}$  = 86 Hz, <sup>2</sup> $J_{P,F}$  = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): 1.01 m (CH<sub>3</sub>), 1.27 m (CH<sub>3</sub>), 3.06 m (2CH<sub>3</sub>), 3.32 m (CH<sub>2</sub>), 3.67 m (CH<sub>2</sub>), 5.68 d (1H), 6.62 s (1H), 6.65 s

(1H), 7.08 d (1H), 7.50-7.66 m (5H), 7.85-7.98 m (5H), 8.15 d (1H);  $J_{H,H} = 2.5$  Hz;  $J_{H,H} = 1.8$  Hz;  $J_{H,H} = 9.0$  Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

5

30

## Beispiel 2

Herstellung eines Azinfarbstoffes aus Safranin O

10 
$$H_2N$$
  $H_2N$   $H_2$   $H_2N$   $H_2N$ 

0,513 g (1,46 mmol) des Farbstoffes Safranin O werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,780 g (1,61 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 5 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet. 1,019 g
 Safranin O mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 91,8 %. Das Material wird mittels ¹H- und ¹9F-NMR und ³¹P Spektren analysiert.
 ¹9F NMR (Referenz: CCl₃F; Solvent: CD₃CN): -43.55 d,m (PF), -79.67 m

<sup>19</sup>F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : -43.55 d,m (PF), -79.67 m (CF<sub>3</sub>), -81.35 m (2CF<sub>3</sub>), -87.03 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.07 dm (CF<sub>2</sub>) -115.68 dm (2CF<sub>2</sub>);  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 890 Hz,  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 902 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 85 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): 2.30 br.s (2CH<sub>3</sub>), 6.00-6.08 br.s (2NH<sub>2</sub>), 7.48-7.55 m (2H), 7.75-7.78 m (2H), 7.83-7.91 m (5H).

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

### Beispiel 3

5 Herstellung eines Xanthen-Farbstoffes aus Rhodamin B

C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>

$$C_2$$
H<sub>5</sub>
 $C_2$ H<sub>5</sub>

15 
$$C_2H_5$$
  $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$ 

20

25

30

10

0,462 g (0,964 mmol) des Farbstoffes Rhodanin B werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,502 g (1,037 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 3 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet. 0,600 g Rhodamin B mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 70 %. Das Material wird mittels ¹H- und ¹9F-NMR und ³¹P Spektren analysiert. ¹9F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : -43.58 d,m (PF), -79.64 m (CF<sub>3</sub>), -81.34 m (2CF<sub>3</sub>), -86.98 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.03 dm (CF<sub>2</sub>) -115.64 dm (2CF<sub>2</sub>); ¹J<sub>P,F</sub> = 890 Hz, ¹J<sub>P,F</sub> = 902 Hz, ²J<sub>P,F</sub> = 85 Hz, ²J<sub>P,F</sub> = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 1.28 t (4CH<sub>3</sub>), 3.64 q (4CH<sub>2</sub>), 6.85 s (1H), 6.86 s (1H), 6.93 d, 6.96 d (2H; A,B), 7.07 s, 7.11 (2H; A,B), 7.39 d,d (1H), 7.77-7.90 m (2H), 8.32 d,d (1H);  $^3J_{H,H}$  = 7.1 Hz,  $J_{H,H}$  = 2.5 Hz,  $J_{H,H}$  = 1.5 Hz,  $J_{H,H}$  = 7.4 Hz,  $J_{H,H}$  = 9.2 Hz

5

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.4 q,m.

### Beispiel 4

10

Herstellung eines Xanthen-Farbstoffes aus Pyronin G

CH<sub>3</sub> 
$$\rightarrow$$
 CH<sub>3</sub>  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>  $\rightarrow$  Pyronin G

15

20

25

30

0,356 g (1,176 mmol) des Farbstoffes Pyronin G werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,602 g (1,243 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[ $(C_2F_5)_3PF_3$ ] in 5 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet. 0,655 g Pyronin G mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 78,2 %. Das Material wird mittels  $^1$ H- und  $^{19}$ F-NMR und  $^{31}$ P Spektren analysiert.

<sup>19</sup>F NMR (Referenz:  $CCl_3F$ ; Solvent:  $CD_3CN$ ): -43.56 d,m (PF), -79.62 m (CF<sub>3</sub>), -81.31 m (2CF<sub>3</sub>), -86.96 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.02 dm (CF<sub>2</sub>) -115.63 dm (2CF<sub>2</sub>); <sup>1</sup> $J_{P,F}$  = 891 Hz, <sup>1</sup> $J_{P,F}$  = 904 Hz, <sup>2</sup> $J_{P,F}$  = 85 Hz, <sup>2</sup> $J_{P,F}$  = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 3.25 s (4CH<sub>3</sub>), 6.69 s (1H), 6.70 s (1H), 7.03 d, 7.06 d (2H; A,B), 7.67 s, 7.70 (2H; A,B), 8.38 br.s (1H);  $J_{H,H} = 2.4 \text{ Hz}$ ,  $J_{H,H} = 9.3 \text{ Hz}$ .

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

## 10 Beispiel 5

Herstellung eines Oxazin-Farbstoffes aus Nilblau

20
$$NH_{2}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$+ KHSO_{4}$$

$$[(C_{2}F_{5})_{3}PF_{3}]$$

0,511 g (1,23 mmol) des Farbstoffes Nilblau Hydrogensulfat werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,725 g (1,50 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 5 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet.
 0,832 g Nilblau mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 89,1 %.
 Das Material wird mittels ¹H- und ¹9F-NMR und ³¹P Spektren analysiert.

<sup>19</sup>F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : -43.57 d,m (PF), -79.65 m (CF<sub>3</sub>), -81.33 m (2CF<sub>3</sub>), -87.00 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.05 dm (CF<sub>2</sub>) -115.66 dm (2CF<sub>2</sub>);  $^{1}J_{P,F}$  = 890 Hz,  $^{1}J_{P,F}$  = 903 Hz,  $^{2}J_{P,F}$  = 85 Hz,  $^{2}J_{P,F}$  = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 1.30 t (2CH<sub>3</sub>), 3.62 q (2CH<sub>2</sub>), 6.54 s (1H), 6.62 d (1H), 7.10 d,d (1H), 7.50-7.98 m (6H), 8.59 d,d (1H); <sup>3</sup>J<sub>H,H</sub> = 7.2 Hz, J<sub>H,H</sub> = 2.7 Hz, J<sub>H,H</sub> = 8.2 Hz, J<sub>H,H</sub> = 9.5 Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.5 q,m.

10

15

20

## Beispiel 6

Herstellung eines Triphenylmethan-Farbstoffes aus Kristallviolett

5 
$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH_3$ 

20

0,359 g (0,88 mmol) des Farbstoffes Kristallviolett werden in 100 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,508 g (1,049 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 5 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet. 0,559 g Kristallviolett mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 77,7 %. Das Material wird mittels ¹H- und ¹9F-NMR und ³¹P Spektren analysiert. ¹9F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : -43.55 d,m (PF), -79.58 m (CF<sub>3</sub>), -81.28 m (2CF<sub>3</sub>), -86.92 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.06 dm (CF<sub>2</sub>) -115.57 dm (2CF<sub>2</sub>); ¹J<sub>P,F</sub> = 889 Hz, ¹J<sub>P,F</sub> = 902 Hz, ²J<sub>P,F</sub> = 83 Hz, ²J<sub>P,F</sub> = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 3.20 s (6CH<sub>3</sub>), 6.90 d,m; 7.30 d,m (12H; A,B),  $J_{H,H}$  = 9.3 Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

5

### Beispiel 7

Herstellung eines Chinolin-Farbstoffes aus Ethidiumbromid

10

$$H_2N$$
 $H_2N$ 
 $H_2N$ 
 $H_2O$ 
 $H_2O$ 

15

20

25

30

0,114 g (0,289 mmol) des Farbstoffes Ethidiniumbromid werden in 50 cm<sup>3</sup>
Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,140 g (0,289 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 2 cm<sup>3</sup>
Wasser unter Rühren zugetropft. Die Reaktionsmischung wird mit 50 cm<sup>3</sup>
Diethylether extrahiert und das Extrakt 2 x mit 40 cm<sup>3</sup> Wasser gewaschen und mit wasserfreiem MgSO<sub>4</sub> getrocknet. Das Lösungsmittel wird abfiltriert und der Rückstand im Vakuum getrocknet. 0,207 g Ethidinium mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 94,5 %.

Das Material wird mittels <sup>1</sup>H- und <sup>19</sup>F-NMR und <sup>31</sup>P Spektren analysiert.

<sup>19</sup>F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -43.55 d,m (PF), -79.63 m (CF<sub>3</sub>), -81.31 m (2CF<sub>3</sub>), -87.00 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.02 dm (CF<sub>2</sub>) -115.62 dm (2CF<sub>2</sub>);  ${}^{1}J_{P,F}$  = 890 Hz,  ${}^{1}J_{P,F}$  = 902 Hz,  ${}^{2}J_{P,F}$  = 84 Hz,  ${}^{2}J_{P,F}$  = 98 Hz.

 $^{5}$   $^{1}$ H NMR (Referenz: TMS ; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : 1.46 t (CH<sub>3</sub>), 4.55 q (CH<sub>2</sub>), 4.4 br. s (2NH<sub>2</sub>), 6.45 d (1H), 7.30-7.83 m (8H), 8.42 d (1H), 8.50 d (1H);  $^{3}$ J<sub>H,H</sub> = 7.2 Hz , J<sub>H,H</sub> = 2.4 Hz , J<sub>H,H</sub> = 9.3 Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

Beispiel 8

10

Herstellung eines Thiazin-Farbstoffes aus Methylenblau

15 
$$CH_3$$
  $N$   $CH_3$   $CH_3$ 

- 0,210 g (0,657 mmol) des Farbstoffes Methylenblau werden in 50 cm<sup>3</sup>
  Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,325 g (0,671 mmol) Kaliumtris(pentafluorethyl)trifluorphosphat, K[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] in 3 cm<sup>3</sup>
  Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm<sup>3</sup> Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet.
- 30 0,432 g Methylenblau mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 90,2 %.

Das Material wird mittels <sup>1</sup>H- und <sup>19</sup>F-NMR und <sup>31</sup>P Spektren analysiert.

<sup>19</sup>F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -43.56 d,m (PF), -79.64 m (CF<sub>3</sub>), -81.33 m (2CF<sub>3</sub>), -86.98 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.03 dm (CF<sub>2</sub>) -115.65 dm (2CF<sub>2</sub>);  $^{1}J_{P,F}$  = 889 Hz,  $^{1}J_{P,F}$  = 902 Hz,  $^{2}J_{P,F}$  = 83 Hz,  $^{2}J_{P,F}$  = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): 3.29 s (4CH<sub>3</sub>), 7.10 s (1H), 7.11 s (1H), 7.28 d,d (2H; A,B), 7.80 d (2H; A,B),  $J_{H,H}$  = 2.3 Hz,  $J_{H,H}$  = 9.5 Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.5 q,m.

10

### Beispiel 9

Herstellung eines Azin-Farbstoffes aus Safranin O

15 
$$CH_3$$
  $+$   $H^+[(C_2F_5)_3PF_3]^-.5H_2O$   $H_2O$  Safranin  $O$ 

20

25

30

0,250 g (0,712 mmol) des Farbstoffes Safranin O werden in 50 cm³ Wasser gelöst. Bei Raumtemperatur werden zu der Lösung 0,390g (0,727 mmol) Tris(pentafluorethyl)triflurphosphorsäure Pentahydrat,  $H[(C_2F_5)_3PF_3]$  5  $H_2O$ , in 3 cm³ Wasser unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 20 cm³ Wasser gewaschen. Der Rückstand wird im Vakuum getrocknet.

0,490 g Safranin mit FAP-Anion werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 90,6 %.

Das Material wird mittels <sup>1</sup>H- und <sup>19</sup>F-NMR und <sup>31</sup>P Spektren analysiert und entspricht den in Beispiel 2 angegebenen Daten.

Beispiel 10

Herstellung eines Cyanin-Farbstoffes

10 
$$C_2H_5$$
  $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$ 

15 
$$C_2H_5$$
  $CH=CH)_2$   $CH=CH)_2$ 

0,070 g (0,130 mmol) Tris(pentafluorethyl)triflurphosphorsäure Pentahydrat,
H[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] 5 H<sub>2</sub>O, werden in 5 cm<sup>3</sup> Wasser mit 0,020 g (0,086 mmol)
Silberoxid neutralisiert. Die resultierende Lösung wird zu einer Lösung aus
0,050 g (0,103 mmol) des Cyaninfarbstoffes (C) in 200 cm<sup>3</sup> Wasser unter
Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 12 x mit 10 cm<sup>3</sup>
Methanol gewaschen. Das Lösungsmittel wird abdestilliert und der Rückstand
im Vakuum bei 60°C getrocknet. 0,035 g Cyaninfarbstoff mit FAP-Anion
werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 42,2 %.

Das Material wird mittels  $^{1}$ H- und  $^{19}$ F-NMR und  $^{31}$ P Spektren analysiert.  $^{19}$ F NMR (Referenz:  $CCl_{3}$ F; Solvent:  $CD_{3}$ CN) : -43.55 d,m (PF), -79.61 m (CF<sub>3</sub>), -81.30 m (2CF<sub>3</sub>), -86.98 d,m (PF<sub>2</sub>), -115.01 dm (CF<sub>2</sub>) -115.61 dm (2CF<sub>2</sub>);  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 890 Hz,  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 902 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 85 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 98 Hz.

25

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 1.40 t (2CH<sub>3</sub>), 4.11 q (2CH<sub>2</sub>), 5.78 d (2H), 6.34 t (1H), 7.29-7.55 m (8H), 7.80 t (1H);  $^3J_{H,H} = 7.2$  Hz,  $J_{H,H} = 13.0$  Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.6 q,m.

## Beispiel 11

Herstellung von 1,2,3,3-Tetramethyl-3H-indolium

10 
$$CH_3$$
 +  $H^+[(C_2F_5)_3PF_3]^- \cdot 5H_2O$   $H_2O$   $CH_3$  +  $HCI$   $CH_3$   $CH_3$ 

4,00 g (7,46 mmol) Tris(pentafluorethyl)triflurphosphorsäure Pentahydrat, H[(C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub>] 5 H<sub>2</sub>O, werden in 15 cm<sup>3</sup> Wasser gelöst. Zu der Lösung werden 1,175 g (6,78 mmol) 2-Methylen-1,3,3-indolin (Fischer-Base) unter Rühren zugetropft. Der Niederschlag wird abfiltriert und 3 x mit 10 cm<sup>3</sup> Wasser gewaschen. Der Rückstand wird 8 Stunden im Vakuum bei 1,3 Pa und Raumtemperatur getrocknet. 4,16 g 1,2,3,3-Tetramethyl-3H-indolium werden erhalten. Die Ausbeute beträgt 99 %. Der Schmelzpunkt nach Kristallisation aus Ethanol beträgt 81°C.

Das Material wird mittels  $^{1}$ H- und  $^{19}$ F-NMR und  $^{31}$ P Spektren analysiert.  $^{19}$ F NMR (Referenz: CCl<sub>3</sub>F; Solvent: CD<sub>3</sub>CN) : -43.51 d,m (PF), -79.54 m (CF<sub>3</sub>), -81.23 m (2CF<sub>3</sub>), -86.90 d,m (PF<sub>2</sub>), -114.88 dm (CF<sub>2</sub>) -115.49 dm (2CF<sub>2</sub>);  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 889 Hz,  $^{1}$ J<sub>P,F</sub> = 901 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 87 Hz,  $^{2}$ J<sub>P,F</sub> = 98 Hz.

<sup>1</sup>H NMR (Referenz: TMS; Solvent:  $CD_3CN$ ): 1.55 s (2CH<sub>3</sub>), 2.69 q (CH<sub>3</sub>), 2.69 q (CH<sub>3</sub>), 7.61-7-76 m (4H);  $J_{H,H} = 0.7$  Hz.

<sup>31</sup>P NMR (Referenz: 85% H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.; Solvent: CD<sub>3</sub>CN): -148.3 q,m.

5

Die NMR-Spektren werden mit Brucker Avance 300 MHz Spectrometer aufgenommen.

10

Beispiel 12

Löslichkeitsuntersuchungen von Nilblau-FAP

Der in Beispiel 5 hergestellte Farbstoff (Nilblau-FAP) aus Nilblau mit  $(C_2F_5)_3PF_3$  -Anion wird verschiedenen Lösungsmitteln ausgesetzt.

Als Referenz wird der herkömmliche Farbstoff Nilblau mit HSO<sub>4</sub> -Anion unter gleichen Bedingungen untersucht.

Tabelle 1: Löslichkeit von Nilblau mit HSO<sub>4</sub> -Anion oder (C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub> -Anion

20

Lösungsmittel	HSO₄*-Anion	(C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> PF <sub>3</sub> -Anion
Ethanol	+++	+++
Aceton	++	+++
Wasser	+++	<b>_</b>
Methylenchlorid	+	+++
Chloroform	+	++
Methanol	4++	+++
Benzol	-	+
Hexan	-	
Diethylether	++	. +++
Acetonitril	++	+++
Tetrahydrofuran	+	+++
Dimethylcarbonat	•	+++

25

Erklärung: - unlöslich, + schwach löslich, ++ gut löslich, +++ sehr gut löslich

30

Beispiel 13

Beispiel 13

Löslichkeitsuntersuchungen von Safranin-FAP

Der in Beispiel 2 hergestellte Farbstoff (Safranin-FAP) aus Safranin O mit  $(C_2F_5)_3PF_3$ -Anion wird verschiedenen Lösungsmitteln ausgesetzt.

Als Referenz wird der herkömmliche Farbstoff Safranin O mit Cl<sup>-</sup>-Anion unter gleichen Bedingungen untersucht.

Tabelle 2: Löslichkeit von Safranin mit Cl<sup>-</sup>-Anion oder (C<sub>2</sub>F<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PF<sub>3</sub><sup>-</sup>-Anion

Lösungsmittel	Ci⁻-Anion	(C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> PF <sub>3</sub> -Anion
Ethanol	+++	+++
Aceton	++	+++
Wasser	+++	-
Methylenchlorid	++	+++
Chloroform	++	+++
Methanol	+++	+++
Benzol	<u> </u>	++
Hexan	<b>-</b>	
Diethylether		+++
Acetonitril	++	+++
Tetrahydrofuran	+	+++
Dimethylcarbonat		+++

Erklärung: - unlöslich, + schwach löslich, ++ gut löslich, +++ sehr gut löslich

20

10

### Patentansprüche

5

1. Kationische Farbstoffe der allgemeinen Formel:

CAT+ FAP- (I)

wobei FAP der allgemeinen Formel

10

 $[P(C_nF_{2n+1-m}H_m)_yF_{6-y}]$  (II)

entspricht mit

n:

1-20,

m:

0, 1, 2 oder 3 und

15

y:

1, 2, 3 oder 4 und

CAT<sup>+</sup> ein Kation ist, aus der Gruppe der Xanthene, Azine, Oxazine, Thiazine, Methine, Cyanine, Styryle, Acridine, Iso-Chinoline, Diazene, Diazonium, Tetrazolium, Pyrylium, Thiopyrylium, Di- und Triarylmethane.

20

- 2. Kationische Farbstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Kationen CAT<sup>+</sup> ausgewählt sind aus der Gruppe der Azine, insbesondere der Safranine, Induline und Nigrosine.
- Kationische Farbstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß
  die Kationen CAT<sup>+</sup> ausgewählt sind aus der Gruppe der Cyanine,
  insbesondere der Carbcyanine, Merocyanine, Hemicyanine, Azamethyne,
  Styryl, Mono- und Polymethine.
  - 4. Kationische Farbstoffe gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das FAP<sup>-</sup>-Anion der allgemeinen Formel (II) vorzugsweise n: 1-12 bedeutet.

5. Verfahren zur Herstellung kationischer Farbstoffe nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der allgemeinen Formel

CAT<sup>+</sup>A<sup>-</sup>(III)

5

wobei CAT<sup>+</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und A<sup>-</sup> die Bedeutung Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup>, J<sup>-</sup>, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>, PF<sub>6</sub><sup>-</sup>, ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>, Sulfat, Hydrosulfat, Triflat, Trifluoracetat, Tosylat, Acetat oder Oxalat hat

10

15

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel

## E<sup>+</sup>FAP<sup>-</sup> (IV)

umgesetzt werden, wobei FAP die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat und E die Bedeutung H, Metall, Alkalimetall oder Erdalkalimetall, NR<sub>4</sub>, PR<sub>4</sub>, Imidazolium, Guanidinium, Uronium, Thiouronium, Pyridinium, Pyrrolidinium und andere heterocyclische Kationen hat.

20

S. Verbindungen zur Herstellung von kationischen Farbstoffen gemäß Anspruch 1 ausgewählt aus der Gruppe

1,2,3,3-Tetramethyl-indolium-Fluoralkylphosphat

1-Propyl-2,3,3-trimethyl-indolium-Fluoralkylphosphat

1,2,3,3-Tetramethyl-4,5-benzindolium-Fluoralkylphosphat

2-Methyl-3-propyl-benzothiazolium-Fluoralkylphosphat

25.

30

7. Verwendung von kationischen Farbstoffen gemäß Anspruch 1, gegebenenfalls zusammen mit Hilfsstoffen, zum Färben von Kunststoffen und Kunststofffasern, zur Herstellung von Flexodruckfarben, als Kugelschreiberpasten, als Stempelfarbe und zum Färben von Leder und Papier, in kosmetischen Formulierungen, in der Farbindustrie, in der Biochemie, der Biologie, der Medizin, der Analytik und der Elektronik.

- 8. Verwendung von kationischen Farbstoffen gemäß Anspruch 8 in Datenerfassungssystemen, der Reprographie, in Mikrofarbfiltern, in der Photogalvanik, der Lasertechnik und der Photoindustrie.
- Verwendung von kationischen Farbstoffen gemäß Anspruch 8 in CD-R, DVD-R, BluRayDisc, Computer to Plate, Laser Filter, Laser Marking und Photopolymerisation.

15

20

**25** .

## Zusammenfassung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft kationische Farbstoffe der allgemeinen Formel

CAT+ FAP-

10 wobei FAP der allgemeinen Formel

 $[P(C_nF_{2n+1-m}H_m)_yF_{6-y}]^T$ 

entspricht mit

n:

1-20,

15

20

m:

0, 1, 2 oder 3 und

V:

1, 2, 3 oder 4 und

CAT<sup>+</sup> ein Kation ist, aus der Gruppe der Xanthene, Azine, Oxazine, Thiazine, Methine, Cyanine, Styryle, Acridine, Iso-Chinoline, Diazene, Diazonium, Tetrazolium, Pyrylium, Thiopyrylium, Di- und Triarylmethane und deren Verwendung.